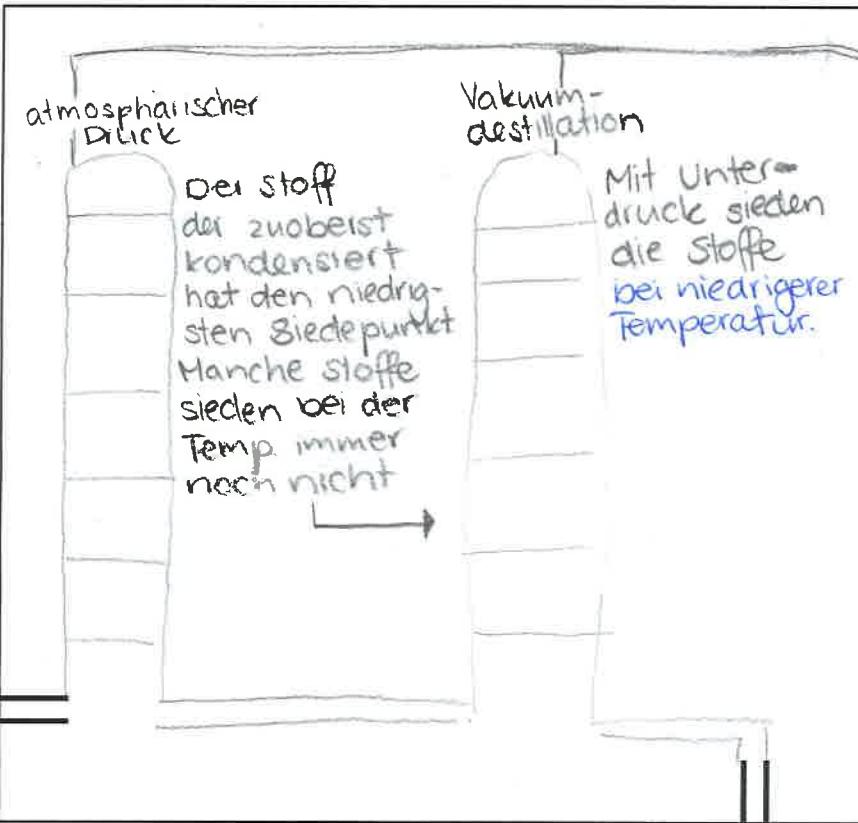


Gelb, C

Polykondensationsreaktion
Oxidation, reaktion mit Wasser → PET
Ethanediolketerephthalsäure → PET

Übersicht Petrochemie

Faktionierende Destillation



Asphalt-Herstellung (Gr. D, Infomat.)

Bei der Vakuumdestillation bleiben Schweröle, Bitumen zurück → sieden nicht. Bitumen ist zähflüssig → aus Erdöl, Teer aus Kohle. Bitumen wird zur Asphaltherstellung gebraucht. Bitumen 5% + Kies etc. 85% von Bitumen wird zur Straßenbau gebraucht. Schmelzstoffe. Paraffin dient als Rohstoff für Kerzenwachsproduktion.

Alternative Primärchemikaliengewinnung (Gr. E, Infomat.):

Kunststoffe (Gr. B, Infomat.): Petflasche, es braucht Ethen (C_2H_4) & Benzol, $C_6H_6 \rightarrow$ werden weiter verarbeitet

Cracking (Gr. A, Film, Buch S. 308, 323)

Rohöl bringt eig. nur 10% Benzin → Cracking: Erhöhung der Benzinkomponente. Die langen Moleküle werden durch starkes Erhitzen zerbrochen und werden zu kurzeren Crack product: aus dem thermischen Cracken sind aus hochsiedenden Kohlenwasserstoffen niedrigsiedende entstanden.

Entschwefelung (Film, Buch S. 324)

Schwefeldioxid entsteht bei der Verbrennung von Erdöl. Erdölfraktion entschweft werden. Wasserdampf vermischt und erhitzt → katalytische Entschwefelung.

Schmierölverarbeitung (Gr. C, Film)

Schmieröle notwendig. Aromatische Anteile entfernen. → wird vermischt mit einem Lösungsmittel → aromatische Anteile im Lösungsmittel. → Öl enthält Paraffin. → wieder mit Lösungsmittel vermischt → dann abgekühlt, Paraffin kristallisiert aus + Basis für

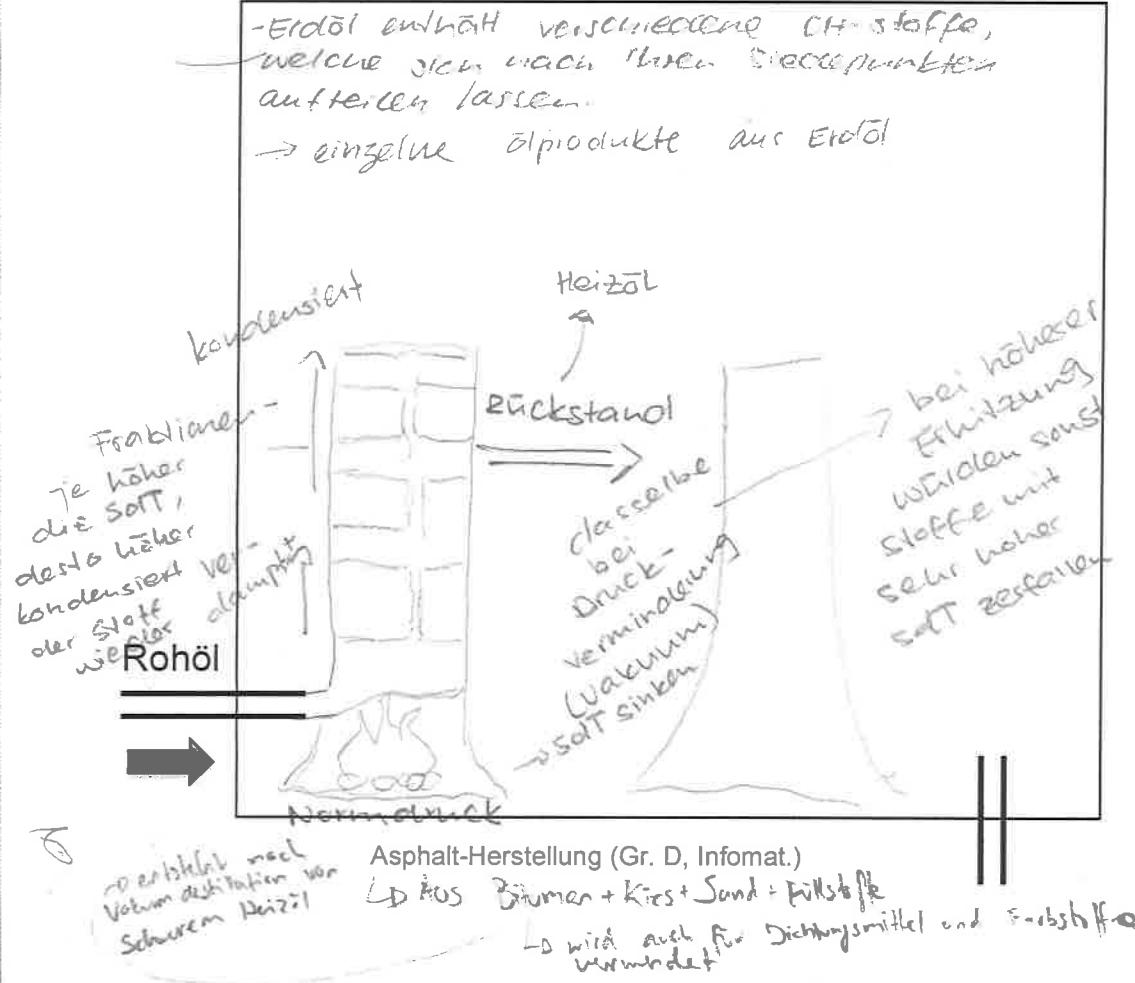
Reforming (Gr. A, Film, Buch S. 324)

Nach dem Cracken sind noch nicht klopffest genug. Man stellt Kohlenwasserstoffe her die eine höhere Oktanzahl haben. Man baut die Kohlenw.st. durch Druckerhöhung um.

Früher brauchte man Kohle zur Energiegewinnung. Später machte es zu Ethen. Später brauchte man Erdöl; wurde zu Ethen. Erdöl ist bald verbraucht. Jetzt Methan; gewinnt man aus der Biomasse, verarbeitet man zu Methanol. Man kann Methanol auch zu anderen Stoffen verarbeiten.

Übersicht Petrochemie

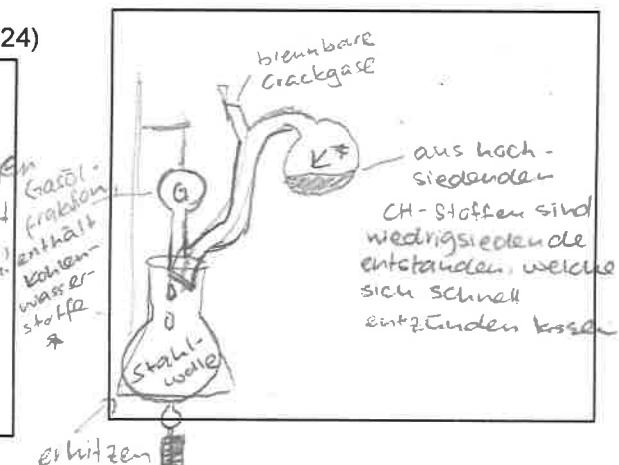
Fraktionierende Destillation



Kunststoffe (Gr. B, Infomat.):

- * werden so gebrückt & verdampfen
- * K: Kühlsystem - ein Teil des Dampfes kondensiert dort

Cracking (Gr. A, Film, Buch S. 308, 323)



Entschwefelung (Film, Buch S. 324)

- Erdöl enthält organische Schwefelverbindungen
- beim Verbrennen entsteht Schwefeltrioxid
- ↳ Umweltschädlich!
- H+ & erhitzen

Schmierölverarbeitung (Gr. C, Film)

- Stoffe aus Vakuumdestillation werden von Atomaren befreit
- 2 Phasen:
 - Aromate
 - gereinigtes Vakuum
- entfernung von Paraffin
- RÜCKSTAND Paraffin

Reforming (Gr. A, Film, Buch S. 324)

- ↳ Klopffestigkeits-Cracken Rechnung
- Herstellen von CH-Stoffen mit hoher Oktaanzahl (Klopffest)
- Umbau der CH-Moleküle durch Druck
- Isomerie
- Polymerisation

Alternative Primärchemikaliengewinnung (Gr. E, Infomat.):

Jetzt: Erdöl → Ethen

Neue Rohstoffbasis: Methan, aus Biomasse gewonnen → daraus kann man Methanol synthetisieren

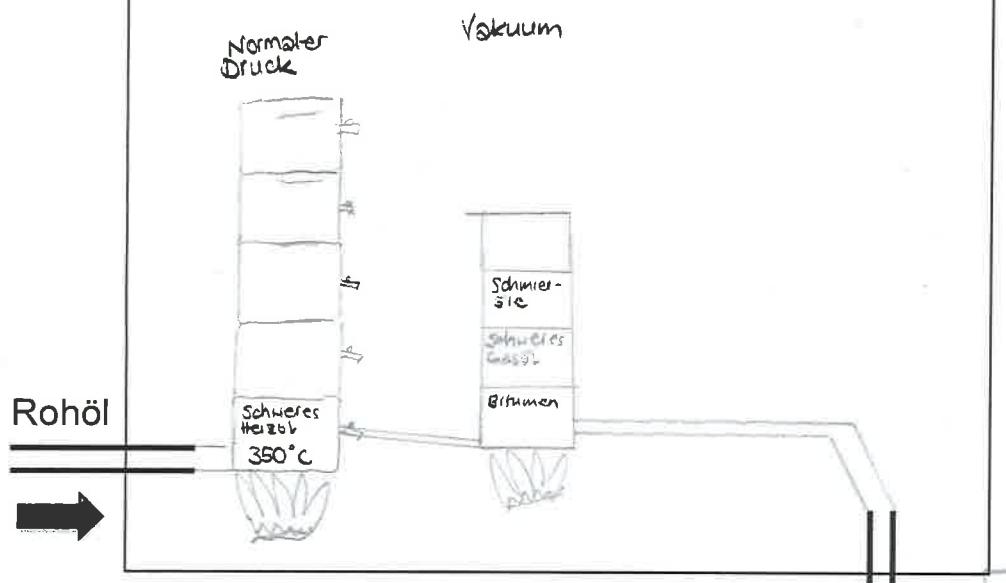
Dynaus Lena

Übersicht Petrochemie

Fraktionierende Destillation

Jährlich: 102 Millionen

Bitumen ist bei Raumtemperatur ein stabiler verformbarer Feststoff



Asphalt-Herstellung (Gr. C, Infomat.)



Alternative Primärchemikaliengewinnung (Gr. E, Infomat.):
 ↳ B-Ethansäure
 - Methanol

Durch Destillation von Erdöl entfernt

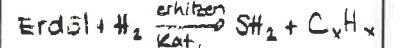
- Ethen & Dimethylbenzol. Diese werden bei deoxygeniert & das Ethen zusätzlich hydratisiert. Das ergibt Ethanol & Benzoldicarbonäure (Prol). Diese zwei Stoffe werden Polykondensiert → Polyethylenetherphthalat (Pet) & Wasser.

Kunststoffe (Gr. B, Infomat.): (oder Terephthalsäure). Diese zwei Stoffe werden Polykondensiert → Polyethylenetherphthalat (Pet) & Wasser.

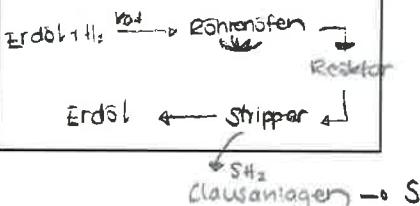
Cracking (Gr. A, Film, Buch S. 308, 323)

Entschwefelung (Film, Buch S. 324)

Erdöl = aus Kohlenwasserstoffen & Schwefelverbindungen
Schwefel = schlecht für Umwelt



Katalytischer Entschwefelung
Hydrotrotern → hydrierende Spalten an Kat.



Schmierölverarbeitung (Gr. C, Film)

Vakuumdestillation (Heizöle)
haben zuviel Aromaten, welche den Schmiereffekt beeinflussen.
→ Lösungsmittel dazu mit anderer Dichte, so wandern die Aromate ins andere Lösungsmittel.
Untersind sie mit Paraffinen.
→ Lösungsmittel abkühlen, Paraffin kristallisiert aus.

Nach Destillation → Heizöle & Benzin
Heizöle → langketige CH₂-ketten.
Man will aber mehr Benzin.
Durch Erhitzen werden die langen Verbindungen aufgespalten, in kleinere Moleküle → Benzin.
Man muss aber schauen, dass man nicht zu lange & zu stark erhitzt, da sonst das Heizöl sonst vollständig in C & H aufgespalten wird.

Reforming (Gr. A, Film, Buch S. 324)

Isomerisiert & zyklisiert

↓ aus kettenförmigen Alkanen werden verzweigte hergestellt

aus kettenförmigen Alkanen → zusätzliche & aromatische Alkanen

veredelt Benzin
Lochkopffest

Methan → mit O₂ + H₂
Aus Methanol kann man ohne das Erdöl gebraucht werden.

→ Methanol
alle Primärchemikalien gefunden